

FACULDADE DE MEDICINA DE CAMPOS

VESTIBULAR 2019-2

GABARITO – QUESTÕES DE MÚLTIPLA ESCOLHA

LÍNGUA PORTUGUESA / LITERATURA BRASILEIRA

01 OPÇÃO (A)

Resposta correta: “robô” como aposto especificador. Em “a era do doutor robô”, “robô”, substantivo, refere-se a “doutor”, outro substantivo que o precede, especificando-o, assumindo, portanto, a função de aposto especificador. “Era”, no caso, é substantivo, com o sentido de “época”. Embora homônimo à forma do verbo ser, “era”, no contexto, assume o sentido e a função do nome. “Doutor” é substantivo e, no caso, não qualificaria outro termo. Pelo contrário, está sendo especificado por “robô”. A contração da preposição e do artigo em “do” não se configura como “partitiva”, pois a locução que inicia (“do doutor robô”) não indica parte, fragmentação de algo. “A”, no caso, é artigo definido, antecedendo o substantivo “era”, determinando-o.

02 OPÇÃO (B)

Resposta correta: “A resolução permite, por exemplo, que os médicos atendam seus pacientes através de um simples vídeo, coisa que, até agora, era expressamente proibida.” (linhas...) A palavra sublinhada - “coisa” - retoma toda a frase anterior, como um elemento encapsulador das ideias anteriormente expressas. “Ou seja” e “por exemplo” são, respectivamente, expressão redefinidora e expressão explicativa, “telemedicina”, um substantivo composto e “embora”, uma conjunção subordinativa concessiva, que nada têm a ver com a função anafórica.

03 OPÇÃO (D)

Resposta correta: Hibridismo. A palavra “telemedicina” é formada por elementos de línguas diferentes: “tele-“, de origem grega, e “medicina”, vocábulo vernáculo, de base latina.

04 OPÇÃO (A)

Resposta correta: Proporcionalidade. O par correlato “quanto mais... mais” evidencia a ideia de proporcionalidade.

05 OPÇÃO (E)

Resposta correta: impostor que tomou o lugar do médico. De acordo com o texto, “Quando o médico saiu, Maximiliano sentou-se na cadeira giratória e apoiou os cotovelos na mesa. Apanhou o cachimbo, examinou-o atentamente. Ficou aspirando o cheiro do fumo. Deixou o cachimbo, apanhou a espátula metálica.”, sugerindo que esse homem, não referido como médico, assume o lugar à mesa, sentando-se na cadeira giratória, própria de um consultório, e mexendo nos pertences do médico que acabara de sair. Ao ser chamado de “Doutor Ramazian”, responde, como se assim fosse chamado, mas sua atitude ao longo da narrativa não corresponde a de um médico, já que indica ao paciente a morte como solução de seus problemas.

06 OPÇÃO (C)

Resposta correta: Narrativa. Há o relato de um acontecimento em que atuam personagens, passando-se de um estado a outro – ponto de vista dinâmico.

07 OPÇÃO (B)

Resposta correta: apresentar o discurso dos protagonistas. Segundo Celso Cunha (2001, p. 668), trata-se de um dos casos de emprego do travessão: indicar, nos diálogos, a mudança de interlocutor.

08 OPÇÃO (E)

Resposta correta: Intensificação. O enunciado sublinhado - uma sequência de ações em gradação - revela a intensificação da angústia do personagem.

09 OPÇÃO (D)

Resposta correta: Consecução. Trata-se de uma relação consecutiva: a primeira parte do enunciado tem como consequência a segunda, iniciada pela conjunção subordinativa consecutiva.

10 OPÇÃO (A)

Resposta correta: estrato social. Termos como “mucumbu”, “pazes” (por “pás”) e “titela” (por “costela”) são reconhecidamente parte de um léxico utilizado por indivíduos com pouca escolaridade, quase sempre oriundos de camadas sociais mais baixas, com poucos recursos financeiros, ou, pelo menos, com difícil acesso à escola, servindo, portanto, para marcar, ainda que de modo estereotipado, o estrato social do personagem que os utiliza. A imagem do homem simples, de chapéu de palha, camisa aberta e com um “emplastro” colado ao peito,

FACULDADE DE MEDICINA DE CAMPOS

VESTIBULAR 2019-2

diante de outro, vestido de branco, com um estetoscópio pendurado no pescoço, corrobora a ideia do paciente de origem humilde que se refere ao “doutor”, médico, com educação superior, pertencente à elite social.

BIOLOGIA / QUÍMICA

11 OPÇÃO (C)

A herpes-zoster é uma doença causada pela recorrência do vírus da catapora (varicela).

12 OPÇÃO (A)

As mutações são as maiores fontes da variabilidade gênica envolvida nos processos de evolução molecular.

13 OPÇÃO (A)

Para que o casal II-5 / II-6 tenha os filhos (III-4 e III-5) afetados, ele deve ser heterozigoto e a doença tem que ser transmitida através de herança autossômica recessiva. Com isso, todas as filhas normais da segunda geração, nesse heredograma, são heterozigotas. Assim também o casal I-1 / I-2 só poderia ter o filho afetado se a mulher I-2 fosse heterozigota.

14 OPÇÃO (B)

Única opção que contém os sais minerais fundamentais para a formação dos ossos e dentes.

15 OPÇÃO (A)

Única opção que possui tecido de sustentação formado por células mortas.

16 OPÇÃO (C)

É a opção que descreve o modo correto de se prevenir contra a gripe: vacinação anual contra os principais vírus causadores dessa doença.

17 OPÇÃO (E)

Única opção que identifica corretamente cada número da figura.

18 OPÇÃO (C)

Única opção que identifica respectivamente a especialização de membrana e o principal componente do citoesqueleto.

19 OPÇÃO (B)

(A) Errada. Os plásticos constituem materiais que oferecem conforto a sociedade. Eles são constituídos por polímeros.

(B) Correta.

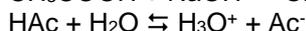
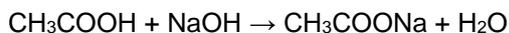
(C) Errada. O náilon é um polímero sintético.

(D) Errada. Apresentam temperaturas de fusão maiores do que as dos seus correspondentes acíclicos, pois a ressonância nas estruturas dos aromáticos favorece a atração intermolecular se comparada à de seus correspondentes acíclicos.

(E) Errada. Os átomos de nitrogênio presentes nas aminas e amidas possuem um par de elétrons não ligados que podem ser doados caracterizando uma base de Lewis.

20 OPÇÃO (A)

Quando o volume de titulante adicionado for $V_t = 6.0$ mL, forma-se uma solução tampão acético-acetato. Portanto, o pH é calculado utilizando-se a equação de Henderson-Hasselbach ($\text{pH} = \text{pK}_a + \log [\text{Ac}^-]/[\text{HAc}]$).



$$\text{pH} = \text{pK}_a + \log [\text{Ac}^-]/[\text{HAc}]$$

$$\text{pH} = 4.73 + \log (6.0 \times 0.5 / 26.0) / (14.0 \times 0.5 / 26.0)$$

$$\text{pH} = 4.73 + \log [(6.0 \times 0.5) / (14.0 \times 0.5)] = 4.73 + \log 3/7 \approx 4.4$$

21 OPÇÃO (C)

De acordo com a reação apresentada, pode-se verificar que a relação estequiométrica entre o titulante e o titulado é 1:1 (um para um), portanto:

$$\text{Quantidade de fenol} = (16.40 \text{ mL})(0.04 \text{ M}) \times 1/1 = 0.6560 \text{ mmol} \approx 0.66 \text{ mmol}$$

Fazendo a conversão para mg:

$$\text{Quantidade de fenol (mg)} = 0.6560 \text{ mmol} \times 94.0 \text{ mg/mmol} = 61.66 \text{ mg} \approx 61.7 \text{ mg}$$

$$\% \text{ de fenol na amostra} = (61.7 \text{ mg} / 3000 \text{ mg}) \times 100 = 2.0567 \approx 2.1 \%$$

22 OPÇÃO (A)

$$K_{ps} = [\text{Cr}^{3+}][\text{OH}^-]^3$$

$$[\text{OH}^-]^3 = K_{ps} / [\text{Cr}^{3+}]$$

$$[\text{OH}^-] = (6.0 \times 10^{-31} / 0.1)^{1/3} = 1.8 \times 10^{-10} \approx 2.0 \times 10^{-10} \text{ M}$$

$$[\text{H}^+] = K_w / [\text{OH}^-] = 1.0 \times 10^{-14} / 2.0 \times 10^{-10} = 5.0 \times 10^{-5} \text{ M}$$

FACULDADE DE MEDICINA DE CAMPOS VESTIBULAR 2019-2

pH = 4.3

23 OPÇÃO (D)

1. Para cada gás, de acordo com a lei de Boyle

$$\begin{array}{lll} \text{N}_2 & P_1 = 738 \text{ Torr} & V_1 = 6.2 \text{ L} \\ & P_2 = x & V_2 = 12.0 \text{ L} \\ & P_2 = P_1(V_1/V_2) = 738 \text{ Torr}(6.2 \text{ L}/12.0 \text{ L}) = 381 \text{ Torr} \end{array}$$

Da mesma forma para o O₂:

$$\text{O}_2 \quad P_2 = 325 \text{ Torr}(15.2 \text{ L}/12.0 \text{ L}) = 412 \text{ Torr}$$

2. De acordo com a lei de Dalton

$$\begin{aligned} P_{\text{total}} &= P(\text{N}_2) + P(\text{O}_2) = 412 \text{ Torr} + 381 \text{ Torr} = 793 \text{ Torr} \\ \text{A fração molar de cada componente da mistura gasosa} \\ X(\text{N}_2) &= 381 \text{ Torr}/793 \text{ Torr} = 0.48 \\ X(\text{O}_2) &= 412 \text{ Torr}/793 \text{ Torr} = 0.52 \end{aligned}$$

24 OPÇÃO (E)

$$\begin{aligned} \text{Na}_2\text{C}_2\text{O}_4 \text{ puro} &= 0.2538 \text{ g} \times 0.996 = 0.2528 \text{ g} = 252.8 \text{ mg} \\ \text{mmol de Na}_2\text{C}_2\text{O}_4 &= 252.8 \text{ mg}/134.0 \text{ mg} \cdot \text{mmol}^{-1} = 1.887 \text{ mmol} \\ \text{mmol KMnO}_4 &= 2/5 \text{ mmol Na}_2\text{C}_2\text{O}_4 = (2/5)1.887 = 0.7548 \text{ mmol} \\ M(\text{KMnO}_4) &= 0.7548 \text{ mmol}/40.41 \text{ mL} = 0.0187 \text{ M} \approx 0.02 \text{ M} \end{aligned}$$

- (A) Errada. A relação estequiométrica utilizada $\text{KMnO}_4 = 5/2 \text{ Na}_2\text{C}_2\text{O}_4$ não representa a reação química (balanceamento) apresentada.
(B) Errada. A massa em mg é 252.8
(C) Errada. O número de mmol é 0.7548
(D) Errada. A molaridade nas condições da OPÇÃO seria 0.0093 M aproximadamente 0.01 M
(E) Correta.

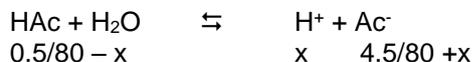
25 OPÇÃO (A)

A reação que se processa é: $\text{HAc} + \text{NaOH} \rightleftharpoons \text{NaAc} + \text{H}_2\text{O}$

$$\begin{aligned} \text{mmol HAc} &= 50.0 \times 0.1 = 5.0 \text{ mmol} \\ \text{mmol de sal} &= \text{mmol NaOH(adicionada)} = 30.0 \times 0.15 = 4.5 \text{ mmol} \end{aligned}$$

$$\text{mmol HAc (exc)} = 5.0 - 4.5 = 0.5 \text{ mmol de HAc}$$

A [H⁺] da solução em razão da dissociação do HAc



$$K_a = [\text{H}^+][\text{Ac}^-]/[\text{HAc}] = 1.8 \times 10^{-5} = (x)(4.5/80 + x)/(0.5/80 - x)$$

Cancelando o volume da solução, tem-se que:

$$4.5x/0.5 = 1.8 \times 10^{-5} \quad x = [\text{H}^+] = 2.0 \times 10^{-6} \text{ M}$$

- (A) Correta.
(B) Errada. Esse número é 0.5
(C) Errada. O sal formado na mistura de HAc + NaOH é o acetato de sódio, que apresenta caráter básico.
(D) Errada. Esse número é 5.0
(E) Errada. Se a [H⁺] da solução resultante é $2.0 \times 10^{-6} \text{ M}$ e aplicando-se a expressão $4.5x/0.5 = K_a$ o pH será 5.7 pode-se dizer ácido. Não é neutro (7.00).

FACULDADE DE MEDICINA DE CAMPOS

VESTIBULAR 2019-2

26 OPÇÃO (B)

- (A) Errada. A quantidade da substância depositada é diretamente proporcional.
(B) Correta
(C) Errada. O eletrólito permanece inalterado com a passagem de corrente elétrica.
(D) Errada. A quantidade de ânions e de cátions dependerá das cargas dos íons, se forem de mesma carga, a quantidade será exatamente igual, porém se as cargas forem diferentes estas quantidades serão proporcionais às suas cargas.
(E) Errada. O eletrodo inerte não sofre alteração quando usado, isto é, apresenta grande resistência aos eletrólitos presentes e a passagem de corrente elétrica.

FÍSICA / MATEMÁTICA

27 OPÇÃO (C)

Solução: volume do copo = $\pi (3)^2 \cdot 9 \text{ cm}^3 = 81 \pi \text{ cm}^3 = 0,081 \pi \text{ dm}^3 = 0,081 \pi \text{ L} = 81 \pi \text{ ml}$
Como $3,14 < \pi < 3,15$, tem-se: $254 < 81 \pi < 256$. Portanto, o que restou na garrafa é menor do que $600 \text{ ml} - 254 \text{ ml} = 346 \text{ ml}$ e maior do que $600 \text{ ml} - 256 \text{ ml} = 344 \text{ ml}$.

28 OPÇÃO (D)

Solução: Seja S a soma das idades dos 12 funcionários. Foi dado que $(S/12) = 45$ o que significa que $S = 45 \times 12 = 540$. Com a aposentadoria, a nova média é dada por $(540 - 67)/11 = 43$

29 OPÇÃO (B)

Solução: Seja x o número total de pessoas de tal comunidade. A quantidade de pessoas que tem deficiência do nutriente e também a doença, é dado por $(20/100) \cdot (40/100)x = 0,08x$. A probabilidade pedida é dada por $(0,08x)/x$, portanto igual a $0,08 = 8\%$

30 OPÇÃO (B)

Solução: $f(4) = 2000$ é equivalente a dizer que
 $250 \cdot 2^{4\alpha} = 2000 \Leftrightarrow 2^{4\alpha} = 8 = 2^3 \Leftrightarrow 4\alpha = 3 \Leftrightarrow \alpha = 3/4$

31 OPÇÃO (A)

Solução: A velocidade angular do objeto é $\omega = 40\pi \text{ s}^{-1}$. Portanto, sua aceleração centrípeta $a = \omega^2 R \approx 1,6 \times 10^3 \text{ m/s}^2$. A distância percorrida pelo objeto a cada minuto é dada por $d = 1,2 \times 10^2 \cdot 2\pi R \approx 7,5 \times 10^2 \text{ m}$.

32 OPÇÃO (C)

Solução: O momento linear do sistema imediatamente antes e depois do disparo são iguais. Portanto, $0 = m\mathbf{v} + M\mathbf{V}$, ou seja, $\mathbf{V} = -(m/M)\mathbf{v}$.

33 OPÇÃO (A)

Solução: A intensidade da força elétrica resultante sobre a terceira partícula é dada por $kq_1q_3/(2a)^2 + kq_2q_3/a^2 = 0$. Consequentemente, $q_1/4 + q_2 = 0$ e $q_1 = -4q_2$.

34 OPÇÃO (E)

Solução: O ângulo de incidência na interface BC é 45° , portanto, $n_p \sin(45) = n_a \sin(\theta_r)$, onde θ_r representa o ângulo de refração. Para que haja reflexão total, o valor crítico de θ_r é 90° .

Consequentemente, $n_p \sin(45) \geq 1$, ou seja $n_p \geq \sqrt{2} \approx 1,41$

HISTÓRIA / GEOGRAFIA

35 OPÇÃO (C)

Incontáveis atingidos perderam suas terras, casas, dentre outros bens, além de laços de pertencimento com seus lugares de origem, caracterizando um processo de desterritorialização.

36 OPÇÃO (A)

A letra B está errada porque inclui a Confederação do Equador e o século XVII; a letra C está errada porque inclui a Confederação dos Tamoios e o século XIX; a letra D está errada porque inclui a mão de obra livre e o século XVI; e a letra E está errada porque inclui a Revolta da Chibata e o século XVI.

37 OPÇÃO (C)

Rússia e China são países que apoiam o governo de Nicolás Maduro e suas forças armadas, rejeitando a legitimidade de um presidente interino.

FACULDADE DE MEDICINA DE CAMPOS

VESTIBULAR 2019-2

38 OPÇÃO (E)

A letra A está errada ao incluir soluções certas e proveitosas para a crise realizadas por Maduro; a letra B está errada porque atribui a crise ao governo americano por ajuda à saúde e à educação; a letra C está errada porque inclui as rupturas de relações que não aconteceram atualmente; a letra D está errada porque atribui a crise a uma época em que ela não existia e a guerrilha venezuelana.

39 OPÇÃO (C)

Mais da metade das ZPE concentra-se na faixa costeira do país.

40 OPÇÃO (E)

O clima equatorial, o deságue do rio Amazonas e a dinâmica da corrente marítima Equatorial combinam-se na concentração de nutrientes favoráveis à expansão de manguezais no litoral norte do país.

41 OPÇÃO (D)

A letra B está errada porque inclui a diminuição das verbas das escolas de samba; assim como a letra C ao incluir as regiões serranas. A letra A está errada porque inclui o transbordamento do Rio Paraíba do Sul e a letra E está errada porque inclui itens de anos passados.

42 OPÇÃO (E)

A letra A está errada porque coloca como opção os separatistas de Barcelona a letra B está errada porque localiza nas escolas americanas a resposta correta; a letra C está errada porque coloca na resposta atentados de militantes ambientais em Lisboa e a letra D está errada porque reduz a resposta a questão da homofobia.

LÍNGUA ESPANHOLA

43 OPÇÃO (D)

A opção correta é a (D), porque o texto é uma matéria informativa, uma notícia jornalística.

44 OPÇÃO (C)

A opção correta é a (C), dado que a matéria explica que os protagonistas da história eram um casal que viviam juntos há mais de 25 anos.

45 OPÇÃO (A)

A opção correta é a (A), porque na matéria se diz que Angel perdeu a esperança de ver aprovada a lei da eutanásia por causa da antecipação das eleições na Espanha, o que supunha a dissolução do Parlamento.

46 OPÇÃO (E)

A opção correta é a (E), pois a tramitação da lei ficou parada por causa da antecipação das eleições.

47 OPÇÃO (A)

A opção correta é a (A), pois o possessivo se refere a Maribel Tellaetxe, cujo caso fora citado anteriormente.

48 OPÇÃO (B)

A opção correta é a (B), dado que a matéria explica que Ángel ficou em liberdade condicionada à espera de julgamento.

49 OPÇÃO (D)

A opção correta é a (D), porque a conjunção adversativa “pero” expressa uma relação de contradição com o que é enunciado antes. Neste caso, há uma contraposição entre o caso de Ramón Sampedro, em que os colaboradores na eutanásia não se identificaram como tais, e o relatado na matéria, com a confissão de Ángel Hernández.

50 OPÇÃO (C)

A opção correta é a (C), pois as aspas duplas são usadas no texto da matéria para reproduzir falas dos protagonistas das histórias relatadas e para citar partes do código penal espanhol.

LÍNGUA INGLESA

43 OPÇÃO (D)

A resposta correta é a letra “D”, uma vez que a definição de Robert Stivers de 1976 enfoca o equilíbrio (*equilibrium* ou *balance*) entre uma dada economia e o sistema ecológico que a sustenta. (*an economy in equilibrium with basic ecological support systems* – parágrafo 1).

FACULDADE DE MEDICINA DE CAMPOS

VESTIBULAR 2019-2

44 OPÇÃO (C)

A resposta correta é a letra “C”, pois Gavin Platt, após mencionar a existência de várias definições para sustentabilidade, afirma que abordará o assunto no contexto de construções/edifícios verdes (*I'm interested in examining sustainability in its most talked-about context in the U.S.: sustainable construction, or green buildings* – parágrafo 2).

45 OPÇÃO (B)

A resposta correta é a letra “B”, uma vez que arranha-céus (*skyscrapers*) são mencionados pelo autor como sendo potencialmente sustentáveis, pela sua *durabilidade*, principalmente se contrastados com edifícios modernos, como shopping centers (*I think skyscrapers might be among the most sustainable buildings if only by virtue of how long they remain standing* – parágrafo 3).

46 OPÇÃO (A)

A resposta correta é a letra “A”, pois os sintagmas *energy waste, occupant sewage waste, worn-out stuff waste* são mencionados no texto como tipos de elementos que podem ser reciclados em um prédio em operação. (*Buildings in operation constantly produce waste—energy waste, occupant sewage waste, worn-out stuff waste. These things can be captured and recycled* – parágrafo 5).

47 OPÇÃO (C)

A resposta correta é a letra “C”, porque o autor afirma que a capacidade de reciclar de um edifício não necessariamente estende a sua longevidade (*although a building's recyclable characteristics are good indicators that it is “greener” than most buildings, those recyclables may or may not extend the life and usefulness of the building* – parágrafo 6).

48 OPÇÃO (B)

A resposta correta é a letra “B”, pois *Old train stations, churches, firehouses, warehouses, and industrial facilities* são tipos de construções caracterizadas pela sua longevidade, uma vez que fazem parte de nossa herança histórica sendo, portanto, desejáveis (*Buildings that link us to our early heritage seem to score high desirability points* – parágrafo 8).

49 OPÇÃO (D)

A resposta correta é a letra “D”, pois “*furthermore*”, da mesma forma que “*moreover*”, é um conector que indica adição (no caso, uma ideia adicional que irá reforçar o argumento).

50 OPÇÃO (E)

A resposta correta é a letra “E”, já que os vocábulos *drawback* e *disadvantage* compartilham o sentido de “desvantagem” (uma falha, um inconveniente, um problema em oposição a possíveis vantagens).

GABARITO – QUESTÕES DISCURSIVAS

BIOLOGIA / QUÍMICA

1ª QUESTÃO (valor: 25 pontos)

a) Resposta: A doadora, pois ela estará contribuindo somente com os genes do DNA mitocondrial, o qual contém apenas 37 genes. O pai e a mãe, por sua vez, contribuem com o DNA nuclear, que é composto, por aproximadamente, de 20 mil genes. (valor: 10 pontos)

b) Resposta: Considerando que o DNA mitocôndria é o único material genético da doadora que será herdado pelo filho, pode-se concluir que mãe é portadora de uma doença genética mitocondrial e a doadora do óvulo não. Com isso, o filho ficará livre da doença genética da mãe, pois somente o núcleo do seu óvulo foi utilizado na fertilização. (valor: 15 pontos)

2ª QUESTÃO (valor: 25 pontos)

a) Resposta: Átrio direito e ventrículo direito. (valor: 10 pontos)

b) Resposta: O medicamento sai do coração com o sangue venoso pela artéria pulmonar e chega até o pulmão. (valor: 10 pontos)

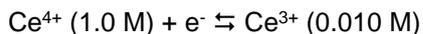
c) Resposta: Por meio da hematose que promove a oxigenação sanguínea. (valor: 5 pontos)

FACULDADE DE MEDICINA DE CAMPOS

VESTIBULAR 2019-2

3ª QUESTÃO (valor: 25 pontos)

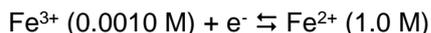
Solução



$$E_1 = E_1^0 + 0.059/1 \log [\text{Ce}^{4+}]/[\text{Ce}^{3+}]$$

$$E_1 = E_1^0 + 0.059/1 \log 100$$

$$E_1 = 1.61 + 0.059 \log 100 = 1.73 \text{ V (valor: 10 pontos)}$$



$$E_2 = 0.77 + 0.059/1 \log 0.001 = 0.59 \text{ V}$$

$$E_{(\text{cel})} = E_1 - E_2 = 1.14 \text{ V (valor: 10 pontos)}$$

O sinal positivo para esse valor mostra que a equação obtida se processa da esquerda **para a direita**: $\text{Ce}^{4+} + \text{Fe}^{2+} \rightleftharpoons \text{Ce}^{3+} + \text{Fe}^{3+}$ (valor: 5 pontos)

4ª QUESTÃO (valor: 25 pontos)

a) Resposta: O benzeno, C_6H_6 , é um solvente apolar. Como os compostos orgânicos tendem a serem apolares serão mais solúveis em solventes apolares. A água é uma substância polar e como tal tende a dissolver compostos polares, que são a maioria dos compostos inorgânicos. (valor: 10 pontos)

b) Resposta:

1. Para a hidroxila entrar no carbono 2, a ligação dupla tem que estar entre os carbonos 1 e 2. Portanto o alceno será o 3-metil-2-buteno. (valor: 5 pontos)

2. Neste caso, a única possibilidade é usar um alceno de estrutura equivalente à do álcool produzido, com a dupla ligação localizada entre os carbonos 2 e 3. Logo o alceno será o 4,4-dimetil-2-penteno. (valor: 10 pontos)